

Antioxidant activity of methanolic extract from yellow paprika (*Capsicum annuum*, L.) by DPPH radical scavenging method

By ANY GUNTARTI

Antioxidant activity of methanolic extract from yellow paprika (*Capsicum annuum*, L.) by DPPH radical scavenging method

Aktivitas antioksidan ekstrak metanol paprika kuning (*Capsicum annuum*, L.) dengan metode penangkapan radikal DPPH

Warsi*, Any Guntarti

Fakultas Farmasi Universitas Ahmad Dahlan
Jl. Prof. Dr. Soepomo, S.H., Janturan, Yogyakarta

Submitted: 08 -07-2017

Reviewed: 25 -08- 2017

Accepted: 26-10-2017

ABSTRAK

Paprika kuning (*Capsicum annuum* L.) merupakan salah satu buah yang mengandung senyawa karotenoid sebagai antioksidan. Penelitian ini bertujuan untuk mengetahui daya antioksidan ekstrak metanol buah paprika kuning dengan metode penangkapan radikal 2,2-difenil-1-pikrilhidrazil (DPPH). Buah paprika kuning segar ditetapkan susut pengeringan secara gravimetri. Ekstrak paprika kuning diperoleh dengan cara maserasi menggunakan pelarut metanol. Ekstrak kemudian dianalisis kandungan β -karotennya secara kualitatif dengan kromatografi lapis tipis dan spektrofotometer UV-Vis. Aktivitas antioksidan dari ekstrak metanol paprika kuning ditetapkan berdasarkan pengukuran sisa DPPH dengan spektrofotometer UV-Vis pada panjang gelombang 515,6 nm. Data hasil pengukuran ini kemudian digunakan untuk menghitung % inhibisi. Selanjutnya, ditentukan nilai IC_{50} untuk mengetahui potensi antioksidannya. Hasil penetapan susut pengeringan buah paprika kuning diperoleh $6,33 \pm 0,02\%$. Berdasarkan hasil analisis dengan kromatografi lapis tipis dan spektrofotometer UV-Vis, buah paprika kuning mengandung β -karoten. Hasil analisis aktivitas antioksidan buah paprika kuning diperoleh nilai IC_{50} sebesar $0,3028 \pm 0,0093$ mg/mL. Hasil penelitian menunjukkan bahwa potensi antioksidan paprika kuning kurang poten apabila dibandingkan dengan β -karoten (IC_{50} $0,0852 \pm 0,0009$ mg/mL).

Kata kunci : antioksidan, paprika kuning, *Capsicum annuum*, DPPH

ABSTRACT

Yellow paprika (*Capsicum annuum* L.) is one of fruit that contains of carotenoid compounds as an antioxidant. This reasearch was aimed to know an antioxidant capacity of methanolic extract from yellow paprika with 2,2-diphenyl-1-picrylhydrazyl (DPPH) radical scavenging method. The fresh yellow paprika was determined of its loss of drying by gravimetric. The yellow paprika extract was obtained by maceration using methanol as solvent. The content of β -carotene from this extract was analyzed qualitively by thin layer chromatography and UV-Vis spectrophotometer. The antioxidant activity of methanolic extract from yellow paprika was determined base on measurement of residual DPPH by UV-Vis spectrophotometric at wavelength of 515.6 nm.

Penulis korespondensi:

Warsi
Fakultas Farmasi Universitas Ahmad Dahlan
Jl. Prof. Dr. Soepomo, S.H., Janturan, Yogyakarta
Email: warsisuryatmoko@gmail.com

The data was used to calculate % inhibition. Furthermore, IC_{50} value was determined to know potency of its antioxidant. The result of loss of drying yellow paprika fruit was obtained 6.33 ± 0.02 %. The analysis with thin layer chromatography and UV-Vis spectrophotometer showed that this fruit was contain of β -carotene. The result of antioxidant activity analysis from yellow paprika fruit was obtained IC_{50} value of 0.3028 ± 0.0093 mg/mL. The result of the research showed that the antioxidant potency of yellow paprika was less than β -carotene (IC_{50} 0.0852 ± 0.0009 mg/mL).

Key words : antioxidant, yellow paprika, *Capsicum annuum*, DPPH

PENDAHULUAN

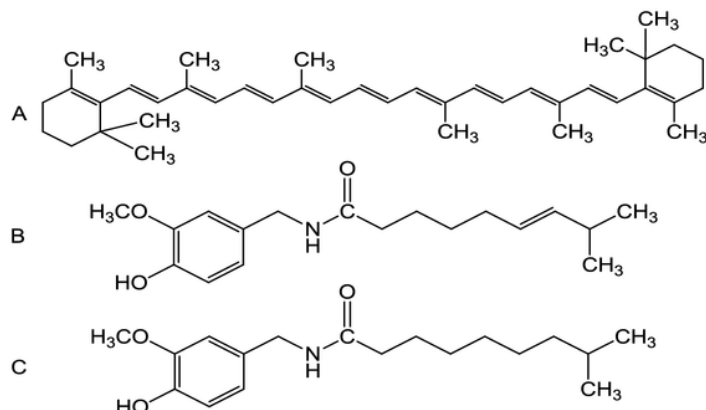
Kerusakan sel disebabkan oleh adanya radikal bebas yang dapat mengakibatkan proses penuaan dini dan berperan dalam timbulnya berbagai penyakit. Radikal bebas dapat timbul secara alami di dalam tubuh karena adanya proses metabolisme lemak, protein dan karbohidrat untuk menghasilkan energi. Radikal bebas dapat berupa *reactive oxygen species* (ROS), terdiri dari : radikal hidroksi, radikal anion superoksida, hidrogen peroksida, oksigen, radikal nitrit oksida, radikal hipoklorida dan lipid peroksida. Radikal bebas tersebut dapat menyerang sel tubuh dan menyebabkan kehilangan struktur dan fungsinya. Radikal bebas nampaknya berkontribusi terhadap patogenesis berbagai penyakit kronik, yang menyerang lipid, asam nukleat dan protein. Penyakit-penyakit yang ditimbulkan oleh adanya serangan radikal bebas diantaranya ialah aterosklerosis, kanker, disfungsi paru-paru, katarak, artritis, inflamasi, diabetes, iskemia, ginjal, pankreatitis, parkinson, lesi kulit dan penuaan dini (Gülçin, 2007; Percival, 1998).

Tubuh memerlukan antioksidan untuk menstabilkan radikal bebas sebelum menyerang sel hidup. Antioksidan dapat berupa endogen dan eksogen yang fungsinya sinergis untuk menetralkan radikal bebas. Antioksidan endogen berupa enzim-enzim, diantaranya ialah superoksida dismutase, glutathione peroksidase dan glutathione reduktase. Enzim-enzim tersebut mengkatalisis reaksi peredaman radikal bebas. Antioksidan endogen juga dapat berupa logam yang terikat protein, diantaranya yaitu: ferritin, laktoferrin, albumin serta seruloplasmin yang mengikat ion besi dan ion tembaga. Antioksidan tersebut mampu mengkatalisis reaksi oksidasi (Percival, 1998).

Namun dengan antioksidan endogen saja tidak cukup untuk menetralkan radikal bebas yang dihasilkan setiap harinya oleh tubuh. Oleh karena itu, diperlukan senyawa antioksidan eksogen. Komponen yang aktif sebagai antioksidan dapat berasal dari tanaman, diantaranya ialah buah. Buah merupakan makanan yang ekselen, dengan karakteristik kandungan kalori rendah dan antioksidannya tinggi. Buah dengan kandungan antioksidannya mampu mencegah berbagai patologi, diantaranya ialah kanker, kardiovaskuler, diabetes dan penyakit degeneratif yang berhubungan dengan proses penuaan (Tundis *et al.*, 2013).

Paprika kuning (*Capsicum annuum* L.) merupakan salah satu buah yang mengandung banyak senyawa yang aktif sebagai antioksidan. Kandungan buah paprika kuning yang masak diantaranya ialah: senyawa fenol 666,0 mg/100 g bahan; flavonoid 39,0 mg/100 g bahan dan karotenoid dihitung terhadap β -karoten (Gambar 1A) sebesar 130,6 mg/100 g bahan. Paprika kuning juga mengandung kapsaisin (Gambar 1B) sebanyak 415,8 μ g/ 100 g bahan dan dihidrokapsaisin (Gambar 1C) sebesar 545,8 μ g/ 100 g bahan (Tundis *et al.*, 2013). Selain itu, paprika kuning juga mengandung likopen, fenol dan vitamin C sebesar 131,21 mg/100 g bahan kering (Cháves-Mendoza *et al.*, 2015) serta mineral (Jeong *et al.*, 2006).

Adanya kandungan senyawa dalam paprika kuning yang berpotensi sebagai antioksidan, sehingga perlu dibuktikan secara ilmiah. Dalam pengujian antioksidan *in vitro*, 2,2-difenil-1-pikrilhidrazil (DPPH) digunakan secara luas sebagai model radikal bebas, karena senyawa tersebut stabil. DPPH merupakan senyawa yang mengandung gugus dengan elektron tidak berpasangan (Sharma and Bhat, 2009).



Gambar 1. Struktur β -karoten [A]; kapsaisin [B]; dihidrokapsaisin [C]
(Kim *et al.*, 2016; Reyes-Escogido *et al.*, 2011)

Aktivitas antioksidan ekstrak etanol paprika kuning sebelumnya telah diteliti oleh Tundis *et al.* (2013), dengan metode penangkapan radikal DPPH dan *β -carotene bleaching test*. Peneliti lain juga telah menguji aktivitas antioksidan ekstrak etanol paprika kuning buah segar yang diambil dalam tiga periode bulan yang berbeda yaitu Juli, Agustus dan September dengan metode penangkapan radikal DPPH. Aktivitas antioksidan yang paling tinggi adalah buah yang disampling pada bulan September (Cháves-Mendoza *et al.*, 2015). Pengujian aktivitas antioksidan kali ini dilakukan terhadap ekstrak metanol buah paprika kuning segar dengan metode penangkapan radikal DPPH. Metanol, dalam penelitian ini digunakan sebagai pelarut karena sifatnya ya[6]; semi polar. Penggunaan pelarut tersebut diharapkan semua senyawa dapat tersari secara sempurna, baik yang bersifat polar maupun non polar, sehingga aktivitas antioksidannya juga lebih baik.

2

METODE PENELITIAN

Alat dan Bahan

Peralatan yang digunakan dalam penelitian ini yaitu: spektrofotometer UV-Vis (Pharmaspec 1700, SHIMADZU), rotary evaporator (Buchi), timbangan analitik, blender, sonikator ultrasonic T 570 dan lampu UV. Sampel berupa buah paprika kuning masak yang masih segar, diperoleh dari supermarket Indogrosir Jalan Magelang, Sleman, Daerah Istimewa Yogyakarta. Bahan-bahan lain diantaranya ialah: 2,2-difenil-1-pikrilhidrazil (DPPH) (E Merck, Darmstadt, Jerman), β -karoten (Sigma-Aldrich, Milano, Italy), metanol [6]; Merck), aquadest, natrium sulfat anhidrat (E Merck), lempeng silika GF₂₅₄ (E Merck). Semua bahan yang digunakan dalam penelitian ini berderajat pro analisis.

Jalannya Penelitian

Penetapan susut pengeringan buah paprika kuning

Buah p[4]rika kuning segar yang telah diiris kecil-kecil ditimbang 10 gram, dimasukkan dalam cawan petri yang set[4]umnya telah dipanaskan pada suhu 105°C selama 30 menit dan ditara. Dikeringkan di oven pada suhu 105°C selama 24 jam. Cawan dimasukkan ke dalam eksikator, dibiarkan dingin kemudian ditimbang. Pengeringan dilanjutkan sampai bobot tetap (Anonim, 1979).

Ekstraksi buah paprika kuning

Buah paprika kuning segar diekstraksi dengan maserasi menggunakan pelarut metanol dengan perbandingan 1:1. Buah yang sudah dicuci bersih diblender. Buah halus sebanyak 200,0 gram ditambahkan metanol 200 mL. Simplisia diaduk 2 jam dengan pengaduk elektrik, kemudian didiamkan selama 24 jam dalam wadah tertutup rapat. Setelah pendiaman disaring dengan corong Büchner,

diperoleh filtrat I. Ampas diremaserasi dengan cara yang sama hingga diperoleh filtrat II, III dan IV. Filtrat dikumpulkan menjadi satu dan dikeringkan dengan ditambahkan 8 g natrium sulfat anhidrat. Selanjutnya, filtrat diuapkan dengan *vacuum rotary evaporator* pada suhu 65°C hingga diperoleh ekstrak kental. Ekstrak kental yang diperoleh ditimbang.

Analisis kandungan β -karoten dalam ekstrak paprika kuning

Analisis kandungan β -karoten dalam ekstrak paprika kuning dilakukan secara kualitatif dengan kromatografi lapis tipis (KLT). Ekstrak buah paprika kuning dibuat konsentrasi 10 mg/mL dalam metanol. β -karoten digunakan sebagai standar dan dibuat konsentrasinya 5 mg/mL dalam metanol. Fase diam (FD) yang digunakan ialah lempeng silika GF₂₅₄ ukuran 5 x 10 cm. Fase geraknya (FG) terdiri dari campuran n-heksan-aseton dengan 2 jenis perbandingan, masing-masing 1 : 2 dan 3 : 2 (Purwitasari, 2017). Ekstrak ditotolkan pada *plate* kromatografi 10 μ L, sedangkan β -karoten sebanyak 5 μ L. *Plate* kemudian dikembangkan dalam *chamber* yang telah jenuh dengan eluennya. Identifikasi terhadap senyawa dilakukan dengan sinar tampak. Spot ditandai dan masing-masing dihitung Rfnya.

Analisis kandungan β -karoten dalam ekstrak paprika kuning juga dilakukan berdasarkan spektrumnya. Larutan ekstrak paprika kuning dengan konsentrasi 0,32 mg/mL dibuat dalam metanol. Larutan diukur dengan spektrofotometer UV-Vis pada panjang gelombang 200-550 nm.

Analisis aktivitas antioksidan

Penyiapan larutan DPPH 0,4 mM

Dibuat larutan stok DPPH dengan konsentrasi 1 mM. Larutan tersebut dibuat dengan ditimbang DPPH sebanyak 9,8 mg, dilarutkan dalam metanol hingga volumenya 25,0 mL. Larutan stok 1 mM kemudian diencerkan menjadi 0,4 mM dengan dipipet sebanyak 10,0 mL dan ditambahkan metanol hingga volumenya 25,0 mL (Warsi dan Guntarti, 2016).

Penentuan serapan sampel

Ekstrak paprika kuning dibuat larutan dalam metanol. Seri konsentrasi yang diukur ialah : 0,08; 0,16; 0,24; 0,32; 0,40; 0,48; dan 0,56 mg/ mL. Masing-masing seri konsentrasi dipipet 2,4 mL, kemudian ditambahkan 0,6 mL larutan DPPH 0,4 mM. Campuran larutan divorteks, kemudian didiamkan ditempat gelap selama 90 menit. Sampel diukur serapannya dengan spektrofotometer UV-Vis pada λ maksimum 515,6 nm terhadap blanko. Blanko yang digunakan ialah masing-masing seri larutan sampel sebanyak 2,4 mL dan ditambahkan 0,6 mL metanol.

Penentuan serapan pembanding

Pembanding yang digunakan dalam penelitian ini ialah β -karoten. Seri konsentrasi larutan β -karoten yang digunakan yaitu 0,02; 0,04; 0,06; 0,08; 0,10; 0,12 dan 0,14 mg/ mL. Masing-masing seri konsentrasi dipipet 2,4 mL dan ditambahkan 0,6 mL larutan DPPH 0,4 mM. Campuran divorteks, kemudian didiamkan ditempat gelap selama 90 menit. Serapan larutan β -karoten diukur dengan spektrofotometer UV-Vis pada λ maksimum 515,6 nm terhadap blanko. Blanko yang digunakan yaitu masing-masing seri larutan β -karoten diambil 2,4 mL kemudian ditambahkan 0,6 mL metanol.

Penentuan serapan kontrol negatif

Sebanyak 0,6 mL larutan DPPH 0,4 mM ditambahkan 2,4 mL metanol. Campuran didiamkan selama 90 menit. Serapannya diukur dengan spektrofotometer UV-Vis pada λ maksimum 515,6 nm terhadap blanko. Metanol digunakan sebagai blanko.

Analisis Data

Aktivitas antioksidan sampel dinyatakan dengan besaran IC₅₀ (*inhibition Concentration* 50 %). Untuk menentukan parameter tersebut terlebih dahulu dihitung % inhibisi. Hasil perhitungan % inhibisi kemudian digunakan untuk membuat persamaan regresi linier hubungan dengan konsentrasi sampel. Angka 50 selanjutnya dimasukkan ke sumbu y pada persamaan regresi linier yang telah diperoleh sehingga diperoleh nilai IC₅₀.

$$\% \text{ Inhibisi} = \frac{\text{Absorbansi Kontrol} - \text{Absorbansi Sampel}}{\text{Absorbansi Kontrol}} \times 100 \%$$

Hasil perhitungan nilai IC_{50} kemudian dibandingkan dengan β -karoten dan dianalisis secara statistika menggunakan SPSS 12 pada taraf kepercayaan 95 %. Analisis yang digu⁵kan yaitu uji Kolmogorov-Smirnov serta uji Levene, yang bertujuan untuk mengetahui normalitas dan homogenitasnya. Apabila data terdistribusi normal dan homogen dilanjutkan dengan uji parametrik. Namun apabila data tidak terdistribusi normal dan homogen atau salah satu, dilanjutkan analisis non parametrik yaitu uji Mann Whitney, untuk mengetahui signifikansi antara dua sampel.

HASIL DAN PEMBAHASAN

Hasil penetapan susut pengeringan paprika kuning

Paprika kuning ditetapkan susut pengeringan dengan metode gravimetri berdasarkan kehilangan dari bobot semula yaitu simplisia basah. Paprika kuning selain mengandung air juga terdapat asam-asam lemak yang dapat mempengaruhi hasil. Hasil penetapan susut pengeringan paprika kuning tersajikan pada Tabel I. Berdasarkan hasil tersebut, susut pengeringan paprika kuning kurang dari 10 %. Hal ini memenuhi persyaratan % susut pengeringan yang tertera pada Farmakope Herbal Indonesia secara umum (Anonim, 2008).

Tabel I. Hasil penetapan susut pengeringan paprika kuning

Replikasi	% Susut Pengeringan Rata-rata \pm SD (%)
1	6,34
2	6,31
3	6,33
	6,33 \pm 0,02

Hasil ekstraksi buah paprika kuning

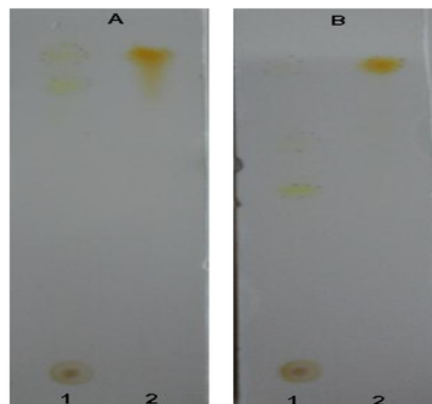
Buah paprika kuning diekstraksi dengan cara maserasi menggunakan pelarut metanol, yang sifatnya semi polar. Penggunaan pelarut tersebut dimaksudkan supaya semua senyawa yang terkandung dalam paprika kuning dapat tersari secara sempurna, baik yang bersifat polar maupun non polar (Warsi and Guntarti, 2016). Hasil ekstraksi buah paprika kuning segar, dari 200 g simplisia basah diperoleh bobot ekstrak sebanyak 16,41 g. Rendemen yang diperoleh ialah 8,21 %.

Hasil analisis kandungan β -karoten dalam ekstrak paprika kuning

Hasil analisis kandungan β -karoten pada ekstrak buah paprika kuning dilakukan secara kualitatif menggunakan kromatografi lapis tipis (KLT), sebagai pembanding digunakan β -karoten. Hasil analisis ini menunjukkan bahwa R_f sampel ada yang sama dengan β -karoten (Tabel II dan Gambar 2). Berdasarkan hasil tersebut dapat diketahui bahwa buah paprika kuning mengandung senyawa karotenoid, diantaranya ialah β -karoten.

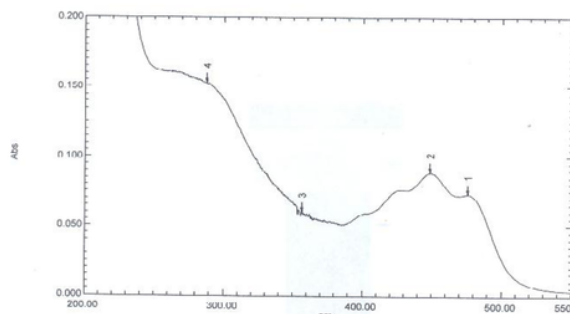
Tabel II. Hasil perhitungan R_f ekstrak paprika kuning dan β -karoten

Sampel	n-heksan:aseton (1:2)	n-heksan:aseton (3:2)
Ekstrak	R_{f1} : 0,88	R_{f1} : 0,55
	R_{f2} : 0,95	R_{f2} : 0,70
		R_{f3} : 0,94
β -karoten	R_f : 0,95	R_f : 0,94



Gambar 2. Hasil analisis dengan KLT; FD silika GF₂₅₄; FG n-heksan-aseton 1:2 (A), 3 : 2 (B); ekstrak (1); β -karoten (2); deteksi sinar tampak

Analisis kandungan β -karoten dalam ekstrak paprika kuning juga dilakukan berdasarkan spektrumnya yang diukur dengan spektrofotometer UV-Vis, sebagaimana tersaji pada Gambar 3. Hasil pengukuran panjang gelombang serapan maksimum ekstrak paprika kuning diperoleh 475,2; 448,4; 356,0; 287,4 dan 202,2 nm. Sedangkan panjang gelombang serapan maksimum β -karoten yaitu 474,6; 450,0 dan 348,6 nm (Warsi dan Guntarti, 2013). Berdasarkan hasil pengukuran tersebut, terdapat serapan yang berasal dari ikatan rangkap terkonjugasi yang panjang (475,2 dan 448,4 nm) seperti halnya β -karoten. Selain itu, juga terdapat serapan yang berasal dari gugus keton α , β -tidak jenuh (356,0 nm), gugus karbonil (287,4 nm) dan benzen (202,2 nm) (Sastrohamidjojo, 1991).

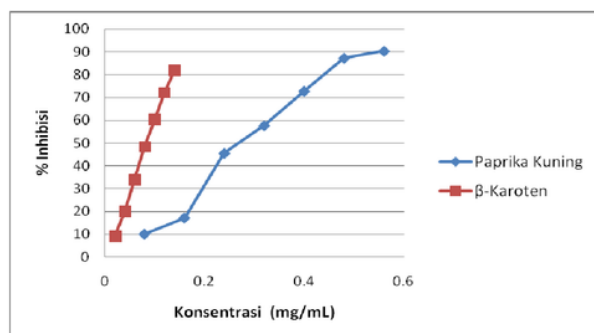


Gambar 3. Spektrum ekstrak metanol paprika kuning pada spektrofotometer UV-Vis dalam pelarut metanol

Hasil analisis aktivitas antioksidan

Aktivitas antioksidan dengan metode penangkapan radikal DPPH berdasarkan kemampuan senyawa sampel dalam mendonorkan elektronnya ke DPPH. Kemampuan tersebut dapat dilihat dari intensitas hilangnya warna ungu dari larutan DPPH. Hilangnya intensitas warna ungu DPPH dapat diukur secara kuantitatif secara spektrofotometri pada panjang gelombang 515,6 nm. Absorbansi yang terukur pada pengukuran ini ialah serapan sisa DPPH yang tidak bereaksi dengan senyawa antioksidan. Semakin besar konsentrasi sampel, dihasilkan absorbansi yang semakin kecil. Hal ini dihasilkan aktivitas % inhibisi yang semakin besar (Gambar 4). Pada penelitian ini, untuk pembacaan sampel maupun pembandingan (β -karoten) digunakan blanko yang berisi metanol dan masing-masing seri larutan yang diukur. Hal ini karena sampel maupun pembandingan merupakan larutan yang berwarna dan panjang gelombang serapan maksimalnya berdekatan dengan DPPH, sehingga dapat

menambah absorbansi dari DPPH sisa yang terukur. Hasil analisis aktivitas antioksidan ekstrak paprika kuning dengan metode DPPH tersaji pada Tabel III.



Gambar 4. Grafik rerata % inhibisi ekstrak paprika kuning dan β -karoten

Hasil perhitungan nilai IC_{50} ekstrak metanol paprika kuning yang telah diperoleh dilakukan analisis secara statistik dibandingkan dengan β -karoten pada taraf kepercayaan 95 %. Hasil analisis distribusi normal dengan uji kolmogorov-Smirnov diperoleh nilai signifikansi $0,014 < 0,05$. Hasil tersebut menunjukkan bahwa data tidak terdistribusi normal. Hasil analisis homogenitas varian dengan uji Levene diperoleh nilai signifikansi $0,345 > 0,05$, memperlihatkan bahwa data homogen. Data tidak terdistribusi normal, sehingga dilanjutkan dengan analisis non parametrik yaitu uji Mann-Whitney. Hasil analisis tersebut diperoleh nilai signifikansi $0,029 < 0,05$. Hal ini menunjukkan bahwa aktivitas antioksidan paprika kuning berbeda signifikan apabila dibandingkan dengan β -karoten.

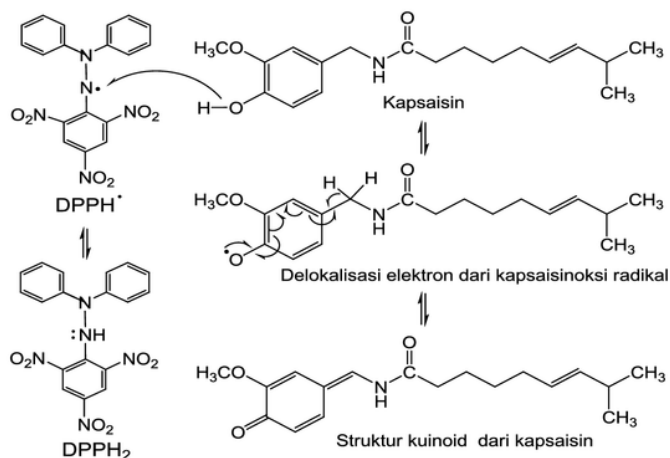
Tabel III. Hasil analisis aktivitas antioksidan ekstrak paprika kuning dengan metode DPPH

Sampel	Rerata $IC_{50} \pm SD$ (mg/mL)	CV (%)	Hasil Analisis Statistika
Paprika Kuning	$0,3028 \pm 0,0093$	3,06	$p = 0,029 < 0,05$
β -karoten	$0,0852 \pm 0,0009$	0,30	

Berdasarkan analisis yang tertera pada Tabel III, diketahui bahwa aktivitas antioksidan buah paprika kuning kurang poten apabila dibandingkan dengan β -karoten. Namun aktivitas antioksidan paprika kuning lebih poten apabila dibandingkan dengan paprika hijau ($IC_{50} = 0,3399 \pm 0,01408$ mg/mL) (Warsi and Guntarti, 2013) tetapi kurang poten apabila dibandingkan dengan paprika merah ($0,2992 \pm 0,00498$ mg/mL) (Warsi and Guntarti, 2016). Peneliti lain telah menguji aktivitas antioksidan ekstrak etanol paprika kuning secara *in vitro* dengan metode *β -carotene bleaching test* dihasilkan nilai IC_{50} sebesar $2,5 \pm 0,001$ μ g/mL. Dalam penelitian tersebut vitamin C digunakan sebagai pembanding diperoleh nilai IC_{50} sebesar $1,0 \pm 0,01$ μ g/mL (Tundis *et al.*, (2013). Nilai IC_{50} ekstrak etanol paprika kuning hampir sama dengan vitamin C. Berdasarkan hasil penelitian tersebut membuktikan bahwa paprika kuning juga aktif sebagai antioksidan yang diuji dengan metode lain.

Buah paprika kuning mengandung senyawa karotenoid, diantaranya adalah kapsaisin dan dihidrokapsaisin yang berperan sebagai antioksidan. Mekanisme reaksi senyawa karotenoid sebagai antioksidan diwakili oleh kapsaisin, digambarkan seperti mekanisme butil hidroksi toluen dalam menangkap radikal DPPH (Gambar 5). Kapsaisin, dalam mekanisme reaksi tersebut, mendonorkan elektron ke radikal DPPH dan terbentuk DPPH₂ yang stabil. Kapsaisin setelah mendonorkan elektronnya ke radikal DPPH, berada dalam bentuk oksidasi radikal, kemudian mengalami delokalisasi dari elektronnya dan terbentuk struktur kuinoid dengan melepaskan satu atom H (Bondet *et al.*, 1997).

Adanya aktivitas antioksidan dari buah paprika kuning dengan mekanisme tersebut, sehingga dapat dimanfaatkan untuk mengatasi serangan radikal bebas.



Gambar 5. Mekanisme reaksi antioksidan dari kapsaisin (Bondet *et al.*, 1997)

KESIMPULAN

Ekstrak metanol paprika kuning mempunyai aktivitas antioksidan dengan nilai IC₅₀ sebesar 0,3028 ± 0,0093 mg/mL. Aktivitas antioksidan ekstrak metanol paprika kuning kurang poten apabila dibandingkan dengan β-karoten (IC₅₀ = 0,0852 ± 0,0009 mg/mL).

14

DAFTAR PUSTAKA

- Anonim, 1979, *Farmakope Indonesia*, Edisi III, Departemen Kesehatan Republik Indonesia, Jakarta, XXXIII, 813.
- Anonim, 2008, *Farmakope Herbal Indonesia*, Edisi I, Departemen Kesehatan Republik Indonesia, Jakarta.
- Bondet, V., Brand-Williams, W., and Berset, C., 1997, Kinetics and Mechanism of Antioxidant Activity Using The DPPH Free Radical Method, *Lebens.-Wiss.u.Technol.*, 30: 609–615.
- Chaves-Mendoza, C., Sanchez, E., Munoz-Marquez, E., Sida-Arreola, J.P., and Flores-Cordova, M.A., 2015, Bioactive Compounds and Antioxidant Activity in Different Grafted Varieties of Bell Pepper, *Antioxidant*, 4: 427–446.
- 3 Gulcin, I., 2007, Comparison of In Vitro Antioxidant and Antiradical Activities of L-Tyrosine and L-Dopa, *Amino Acids*, 32: 431–438.
- Jeong, C.H., Ko, W.H., Cho, J.R., Ahn, C.G., and Shim, K.H., 2006, Chemical components of Korean paprika according to cultivars, *Korean Journal Food Preservative*, 13: 43–49.
- Kim, J.S., Lee, W.M., Rhee, H.C. and Kim, S., 2016, Red Paprika (*Capsicum annuum* L.) and Its Main Carotenoids, Capsanthin and β-Carotene, Prevent Hydrogen Peroxide-induced Inhibition of Gap-junction Intercellular Communication, *Chemico-Biological Interactions*, 254: 146–155.
- Pervical, M., 1998, Antioxidant, *Clinical Nutrition Insights*, NUT031 1/96 Rev. 10/98.
- Purwitasari, D., 2017, Isolasi dan Aktivitas Antioksidan Isolat-2 Buah Paprika Merah (*Capsicum annuum* L.) dengan Metode Penangkapan Radikal DPPH, *Skripsi*, Fakultas Farmasi Universitas Ahmad Dahlan, Yogyakarta.

- Reyes-Escogido, M.L., Gonzales, E.G., and Vazquez-Tzompantzi, E., 2011, Chemical and Pharmacological Aspects of Capsiacin, Review, *Molecule*, 16: 1253–1270.
- Sastrohamidjojo, H., 1991, Spektroskopi, Edisi Kedua, Cetakan Pertama, Liberty, Yogyakarta, 28–36.
- Sharma, O.P., and Bhat, T.K., 2009, DPPH Antioxidant Assay Revisited, *Food Chemistry*, 113: 1202–1205.
- Tundis, R., Menichini, F., Bonesi, M., Conforti, F., Statti, G., Menichini, F., and Loizzo, M. R., 2013, Antioxidant and Hypoglycaemic Activities and Their Relationship to Phytochemicals in *Capsicum annuum* Cultivars During Fruit Development, *LWT-Food Science and Technology*, 53: 370–377.
- Warsi dan Guntarti, A., 2013, Aktivitas Antioksidan Ekstrak Metanol Buah Paprika Hijau (*Capsicum annuum* L.), *Pharmaciana*, 3 (1): 9–20.
- Warsi dan Guntarti, A., 2016, Aktivitas Penangkapan Radikal 2,2-Difenil-1-pikrilhidrazil (DPPH) oleh Ekstrak Metanol Paprika Merah (*Capsicum annuum* L.), *Media Farmasi*, 13 (1):23–34.

Antioxidant activity of methanolic extract from yellow paprika (*Capsicum annuum*, L.) by DPPH radical scavenging method

ORIGINALITY REPORT

8%

SIMILARITY INDEX

PRIMARY SOURCES

- | | | |
|---|--|-----------------|
| 1 | edoc.site
Internet | 37 words — 1% |
| 2 | media.neliti.com
Internet | 32 words — 1% |
| 3 | Murat Şentürk. "In Vitro Inhibition of Human Carbonic Anhydrase I and II Isozymes with Natural Phenolic Compounds : In Vitro Inhibition of hCA I and II Isozymes", <i>Chemical Biology & Drug Design</i> , 06/2011
Crossref | 21 words — 1% |
| 4 | pt.scribd.com
Internet | 20 words — 1% |
| 5 | Muhammad Refan Mahardhitya, ML Edy Parwanto. "Krim ekstrak daun Lantana camara Linn. 4% stabil setelah disimpan selama 1 tahun", <i>Jurnal Biomedika dan Kesehatan</i> , 2018
Crossref | 17 words — < 1% |
| 6 | vdocuments.site
Internet | 17 words — < 1% |
| 7 | Parsaeimehr, Ali, and Elmira Sargsyan. "Ephedra Alkaloids-Alkaloids Derived by Amination Reaction: Phenylalanine Derived", <i>Natural Products</i> , 2013.
Crossref | 12 words — < 1% |
| 8 | docplayer.info
Internet | 10 words — < 1% |

9	docobook.com Internet	10 words — < 1%
10	repository.its.ac.id Internet	10 words — < 1%
11	eprints.ums.ac.id Internet	9 words — < 1%
12	isjd.pdii.lipi.go.id Internet	9 words — < 1%
13	repository.uhamka.ac.id Internet	8 words — < 1%
14	riyanekohartanto.blogspot.com Internet	8 words — < 1%
15	riset.unisma.ac.id Internet	8 words — < 1%
16	Claudio Toniolo. "The complete chiro spectroscopic signature of the peptide 310-helix in aqueous solution", Biopolymers, 09/2004 Crossref	8 words — < 1%
17	Amanda Angelina Sinaga, Sri Luliana, Andhi Fahrurroji. "Losio Antioksidan Buah Naga Merah (Hylocereus polyrhizus Britton and Rose)", Pharmaceutical Sciences and Research, 2015 Crossref	8 words — < 1%
18	a-spoonfull-of-sugar.blogspot.com Internet	8 words — < 1%
19	www.e-jurnal.com Internet	8 words — < 1%
20	Filomena Conforti. "Antioxidant, α -amylase inhibitory and brine-shrimp toxicity studies on Centaurea centaurium L. methanolic root extract", Natural Product Research, 11/2008	7 words — < 1%

EXCLUDE QUOTES ON
EXCLUDE BIBLIOGRAPHY ON

EXCLUDE MATCHES OFF